











Wet process for the entrainment of zinc and other metal values from chlorine and fluorine bearing raw materials such as Waelz oxides**Publication number:** EP0834583 (A1)**Publication date:** 1998-04-08**Inventor(s):** SMYKALLA GUENTER [DE]; SCHULZE JUERGEN [DE];
PUELLENBERG REINHARD DR [DE]**Applicant(s):** RUHR ZINK GMBH [DE]**Classification:****- International:** C22B3/08; C22B7/00; C22B19/00; C22B19/20; C22B19/28;
C22B19/30; C22B3/00; C22B7/00; C22B19/00; (IPC1-
7): C22B19/20; C22B7/00; C22B19/28; C25C1/18**- European:** C22B7/00D; C22B7/00D1; C22B19/22; C22B19/28; C22B19/30**Application number:** EP19970117032 19970930**Priority number(s):** DE19961040869 19961004**Also published as:** EP0834583 (B1) ES2155957 (T3) WO9815666 (A1) DE19640869 (A1) AU4943597 (A)**Cited documents:** WO9632512 (A1) EP0420525 (A2) EP0066024 (A1) XP002051570 (A) XP002051571 (A)

more >>

Abstract of EP 0834583 (A1)

Process for recovering zinc and other non-ferrous metals from raw materials containing halides comprises: (a) mixing the raw materials with a fluid containing water; (b) heating the mixture to more than 100 degrees C; (c) scrubbing a part of the halides with water; (d) treating the halide-deficient rolling oxide to a solution of a part of the metal in H₂SO₄ or cellulose acid; and (e) removing a part of the metal in the solution by electrolysis.

Data supplied from the esp@cenet database — Worldwide

M854-EP-1

(19)



Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets



(11)

EP 0 834 583 A1

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:
08.04.1998 Patentblatt 1998/15

(51) Int. Cl.⁶: **C22B 19/20**, **C25C 1/18**,
C22B 19/28, **C22B 7/00**

(21) Anmeldenummer: 97117032.9

(22) Anmeldetag: 30.09.1997

(84) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU MC
NL PT SE

• Schulze, Jürgen
45711 Datteln (DE)
• Püllenber, Reinhard, Dr.
45711 Datteln (DE)

(30) Priorität: 04.10.1996 DE 19640869

(71) Anmelder: **RUHR-ZINK GMBH**
45702 Datteln (DE)

(74) Vertreter:
COHAUSZ HASE DAWIDOWICZ & PARTNER
Patentanwälte
Schumannstrasse 97-99
40237 Düsseldorf (DE)

(72) Erfinder:
• Smykalla, Günter
45728 Haltern (DE)

(54) **Hydrometallurgisches Verfahren zur Gewinnung von Zink und anderen Wertmetallen aus Chlor oder Fluor enthaltenden Rohstoffen wie Waelz-oxiden**

(57) Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Gewinnung von Zink und anderen Wertmetallen aus chlorid- und fluoridhaltigen Rohstoffen, bei dem sie ohne Röstung mit Schwefelsäure gelaugt und die Metalle aus der erhaltenen gereinigten Metallsalzlösung elektrolytisch abgeschieden werden. Das neue Verfahren ist kostengünstig, weil:

zur Entfernung der Chloride und Fluoride die Wälz-oxide einer alkalischen Laugungsstufe mit Soda bei 120 °C zugeführt und die Halogenide wasserlöslich gemacht werden,
die gelösten Halogenide mit Wasser aus den Wälz-oxiden ausgewaschen werden,
die halogenidarmen Wälzoxide in Schwefelsäure oder Zellsäure gelaugt werden, und
aus der dadurch erhaltenen Lösung nach Reinigung die Metalle durch Elektrolyse abgeschieden werden.

Beschreibung

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Gewinnung von Wertmetallen, insbesondere von Zink aus halogenidhaltigen Rohstoffen, insbesondere aus Wälzoxiden.

Der Rohstoff der meisten durch Elektrolyse Zink erzeugenden Anlagen besteht aus schwefelhaltigen Konzentraten. Die erste Verfahrensstufe ist üblicherweise ein Röstprozeß, bei dem Schwefel als Schwefeldioxid entfernt und Zink in ein säurelösliches Oxid (Röstgut) übergeführt wird. Das Zinkoxid wird in einer Schwefelsäurelösung gelaugt. Die erhaltene Zinksulfatlösung wird hydrometallurgisch gereinigt und das Zink durch Elektrolyse ausgefällt. Das zur Schwefelsäure (Zellensäure) regenerierte Sulfat wird in die Oxidlaugungsstufe rezirkuliert.

Chloride und Fluoride der Konzentrate werden beim Röstprozeß entfernt und gelangen somit nicht in den geschlossenen Lösungskreislauf des Laugungs- und Elektrolyseprozesses. Der Chlor- und Fluorgehalt im Röstgut liegt bei < 50 ppm.

Außer den schwefelhaltigen Zinkkonzentraten gibt es Rohstoffe, beispielsweise Wälzoxide, die ohne Röstung für die elektrolytische Zinkgewinnung eingesetzt werden können. In diesen ist das Zink als Carbonat, Silikat oder Oxid gebunden und somit säurelöslich.

Bei der Verarbeitung von Sekundärrohstoffen wie Kupferschrott und anderen Kupfersekundärmaterialien im Schachtofen, Stahlwerksstäuben im Wälzofen sowie weiteren Reststoffen, fallen chlorid- und fluoridhaltige Flugstäube unterschiedlicher Zusammensetzung an, die neben den Hauptbestandteilen Zink und Blei auch Kupfer, Zinn und andere Beimengungen enthalten. Eine typische Zusammensetzung dieser Ausgangsstoffe sieht wie folgt aus:

Zn	Fe	Pb	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Cl	F	Na	K	CaO	Sn
64%	0,5%	7%	0,5%	0,5%	5%	0,2%	1,5%	2,9%	1,2%	0,3%

Ihr direkter Einsatz als Rohstoff für die elektrolytische Zinkgewinnung wird insbesondere durch den hohen Chlorid- und Fluoridgehalt verhindert.

Eine Anreicherung dieser Elemente in der Prozeßblauge verursacht Korrosion an den Elektroden der Zinkelektrolyse und klebendes Kathodenzink. Die zulässigen Fluorgehalte im Zinkelektrolyt liegen bei 5-10 mg/l. über 20 mg/l müssen besondere Behandlungen, wie Aufrauen der Aluminiumabscheidefläche durch Schleifen, durchgeführt werden. Über 30 mg/l wird klebendes Zink abgeschieden. Es haftet dann so fest, daß ein manuelles Abziehen oder eine mechanische Abtrennung mit Strippmaschinen nicht oder nur teilweise durchgeführt werden kann.

Ist ein Abziehen des Elektrolytzinks nicht möglich, so werden die Kathoden in sog. Auflösungsbäder zur Rücklösung des bereits abgeschiedenen Zinks eingesetzt. Die Wiederauflösung des Zinks vermindert die Stromausbeute bzw. erhöht den spezifischen Energieaufwand.

Engpässe durch den hierbei verursachten Arbeitsaufwand lassen sich in Betrieben, in denen manuell gestrippt wird, teilweise durch erhöhten Personaleinsatz überwinden. Mit der zunehmenden, Arbeitskräfte sparenden Mechanisierung der Bäderhallen sowie der Umstellung der Betriebe auf Strippmaschinen stehen vielfach zu wenig Arbeitskräfte zur Verfügung, um diese Schwierigkeiten rasch beheben zu können. Voraussetzung für einen störungsfreien Betriebsablauf ist daher eine geringe gleichmäßige Haftung des Zinks auf den Aluminiumkathoden.

Die Entfernung von Halogeniden aus dem Elektrolysekreislauf ist äußerst schwierig und nicht wirtschaftlich. So wird z.B. bei der Neutralisation der schwach sauren Zinksulfatlösung mit Röstgut und der dabei stattfindenden Fe⁺³-Hydrolyse wird etwas Fluor gefällt oder absorbiert. Chlorid wird nicht gefällt. Die Fluorfällung erfolgt wahrscheinlich durch CaO-Gehalte im Röstgut.

Durch Laugen mit Soda bei 90° C und waschen mit Wasser werden Chlor und Fluor auf Restgehalte von nur > 0.1 % herabgesetzt. Zur Herstellung einer elektrolysetauglichen Zinksulfatlösung muß der Chlorid- und Fluoridgehalt im Wälzoxid jedoch bis auf < 0.05 % entfernt werden.

Der Erfindung liegt deshalb die Aufgabe zugrunde, ein geeignetes Verfahren zur Gewinnung von Zink und anderen Wertmetallen aus chlor- und fluorhaltigen Rohstoffen bereitzustellen, bei dem die durch Chlorid und Fluorid hervorgerufenen Störungen insbesondere bei der Metallelektrolyse vermieden werden.

Diese Aufgabe wird von einem Verfahren mit den Merkmalen des Anspruchs 1 gelöst.

Weil zur Gewinnung von Zink und anderen Wertmetallen aus halogenidhaltigen Rohstoffen zunächst das Mischen der Rohstoffe mit einem Wasser enthaltenden Fluid, dann das Erhitzen der Mischung auf eine Temperatur von mehr als 100° C, das Auswaschen wenigstens eines Teils der Halogenide mit Wasser, das Behandeln der halogenidarmen Wälzoxide zur Lösung zumindest eines Teils der Metalle in Schwefelsäure oder Zellensäure, und schließlich das Abscheiden zumindest eines Teils der in der Lösung enthaltenen Metalle durch Elektrolyse erfolgt, werden die Restgehalte an Halogeniden, insbesondere an Chloriden und Fluoriden auf weniger als 0.05 % herabgesetzt. Die Elektrolyse wird durch diese Restgehalte nicht wesentlich beeinträchtigt.

EP 0 834 583 A1

Dabei ist vorteilhaft, wenn die Rohstoffe Wälzoxide enthalten. Dieser Rohstoff enthält nahezu keine Sulfide, so daß ein Röstvorgang entfallen kann. Eine bevorzugte Ausgestaltung des vorliegenden Verfahrens beruht deshalb darauf, daß die Rohstoffe zumindest zum Teil ohne vorhergehende Röstung dem Verfahren zugeführt werden.

Die Löslichkeit der Halogenverbindungen wird verbessert, wenn der Mischung vor dem Erhitzen ein Natriumcarbonat, z.B. Soda zugefügt wird. Dabei ist für den Verfahrensablauf von Vorteil, wenn Erhitzen bis auf eine Endtemperatur von mehr als 110° C, vorzugsweise 120 - 130° C, insbesondere auf 125°C erfolgt.

Der apparative Aufwand kann gering gehalten werden, wenn das Erhitzen in einem ersten Schritt bis auf etwa 90°C bei Atmosphärendruck und in einem zweiten Schritt bis zur gewählten Endtemperatur mit erhöhtem Druck in einem Autoklaven erfolgt. So kann mit einem relativ kleinen Autoklaven ein hoher Durchsatz erreicht werden, weil der Autoklav nicht für den gesamten Zeitraum der Erhitzung mit der jeweiligen Charge besetzt ist, sondern eine Vorerwärmung außerhalb vorgesehen ist.

Betriebsbeispiel

Die Wälzoxide mit ca. 20 % Restfeuchte werden per LKW angeliefert und auf einer dafür eingerichteten Lagerfläche abgekippt. In unmittelbarer Nähe ist ein 10 m³ fassender Anmischtank mit Rührorgan aufgestellt. Mittels Schau-fellader wird das staubfreie Oxid in den Anmischtank gegeben und mit Warmwasser auf ein Litergewicht von 1.7 kg angemischt. Dabei werden bereits 25 - 50 kg Soda pro 1 t Wälzoxid zugesetzt.

Die Wälzoxidmaische wird in einem 145 m³ fassenden Aufheiztank mit Wasser auf ein Litergewicht von 1.35 kg ein-gestellt und mit Direkt Dampf auf 90° C aufgeheizt. Mit 10-15 m³/h wird die Suspension in einen 25 m³ fassenden Auto-klav gepumpt. Bei 120° C und pH 9-10 wird der alkalische Chlorid- und Fluoridaufschluß durchgeführt.

Auf einer Kammerfilterpresse mit 232 m² Filterfläche wird das Cl/F-haltige Filtrat abgetrennt und mit folgender Zusammensetzung zur Abwasseranlage abgegeben:
pH = 10.3, Cl = 638 mg/l, F = 374 mg/l, Na = 1.7 g/l.

Der Feststoff wird dann mit 15 m³ Wasser in der Presse gewaschen. Der gewaschene Filterkuchen mit 0.03 % F und 0.01 % Cl wird zur Herstellung von Zinksulfatlösung eingesetzt.

Patentansprüche

1. Verfahren zur Gewinnung von Zink und anderen Nichteisenmetallen aus halogenidhaltigen Rohstoffen, mit folgen-den Verfahrensschritten:

Mischen der Rohstoffe mit einem Wasser enthaltenden Fluid;

Erhitzen der Mischung auf eine Temperatur von mehr als 100° C,

Auswaschen wenigstens eines Teils der Halogenide mit Wasser,

Behandeln der halogenidarmen Wälzoxide zur Lösung zumindest eines Teils der Metalle in Schwefelsäure oder Zellsäure, und

Abscheiden zumindest eines Teils der in der Lösung enthaltenen Metalle durch Elektrolyse.

2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Rohstoffe Wälzoxide enthalten.

3. Verfahren nach einem der vorherigen Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß die Rohstoffe zumindest zum Teil ohne vorhergehende Röstung dem

4. Verfahren zugeführt werden. Verfahren nach einem der vorherigen Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß der Mischung wenigstens ein Neutralisierungsmittel, vorzugsweise eine basische Alkali- oder Erdalkalimetallverbin-dung zugefügt wird.

5. Verfahren nach einem der vorherigen Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß der Mischung vor dem Erhitzen wenigstens ein Natriumcarbonat ausgewählt aus Natriumcarbonat, Natriumsequicarbonat und Natriumbicarbonat und deren Hydraten, insbesondere Natriumcarbonat zugefügt wird.

6. Verfahren nach einem der vorherigen Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß das Erhitzen bis auf eine End-temperatur von mehr als 110° C, vorzugsweise 120 - 130° C erfolgt.

7. Verfahren nach einem der vorherigen Ansprüche, **dadurch gekennzeichnet**, daß das Erhitzen in einem ersten Schritt bis auf etwa 90°C bei Atmosphärendruck und in einem zweiten Schritt bis zur gewählten Endtemperatur mit erhöhtem Druck in einem Autoklaven erfolgt.

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung
EP 97 11 7032

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.6)
X,P	WO 96 32512 A (COMPANIA INDUSTRIAL ASUA-ERANDIO (ASER S.A.)) * das ganze Dokument *	1-5	C22B19/20 C25C1/18 C22B19/28 C22B7/00
Y	EP 0 420 525 A (AMERICAN TELEPHONE AND TELEGRAPH COMPANY) * Abbildungen 1,2; Beispiel 1 *	1-5	
Y	G. THORSEN ET AL.: "Recovery of zinc from zinc ash and flue dusts by hydrometallurgical processing" JOURNAL OF METALS, Bd. 33, Nr. 1, Januar 1981, WARRENDALE, PA, USA, Seiten 24-29, XP002051570 * Seite 24; Abbildung 1 *	1-3	
Y	I. NIRDOSH ET AL.: "Bench scale investigations on the electrolytic recovery of zinc powder from galvaniser's ash" HYDROMETALLURGY, Bd. 20, Nr. 2, Mai 1988, AMSTERDAM, NL, Seiten 203-217, XP002051571 * Seite 207, Zeile 8 - Zeile 19; Abbildung 2 *	4,5	
A	M.A. RABAH & A.S. EL-SAYED: "Recovery of zinc and some of its valuable salts from secondary sources and wastes" HYDROMETALLURGY, Bd. 37, Nr. 1, Januar 1995, AMSTERDAM, NL, Seiten 23-32, XP000491391 * Seite 23 - Seite 24, Zeile 6; Abbildung 1 *	1,3,7	
A	EP 0 066 024 A (SHERRITT-GORDON MINES) * Seite 1; Abbildung 1 *	1,3	
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort DEN HAAG		Abschlußdatum der Recherche 12. Januar 1998	Prüfer Bombeke, M
<p>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE</p> <p>X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : mündliche Offenbarung P : Zwischenliteratur</p> <p>T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentedokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument</p> <p>& : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument</p>			